- For more records, click the Records link at page end.
- To change the format of selected records, select format and click Display Selected.
- 🍨 To print/save clean copies of selected records from browser click Print/Save Selected.
- To have records sent as hardcopy or via email, click Send Results.

✓ ∴ Select All X Clear Selections

X Clear Selections 🦠 Print/Save Selected 🗧

Send Results 🗽

Format

Display Selected Free

1. 1/5/1 DIALOG(R)File 352:Derwent WPI (c) 2006 Thomson Derwent. All rts. reserv.

004196053

WPI Acc No: 1985-022933/198504

XRAM Acc No: C85-009904

Natural antioxidant prodn. from green tea leaves - by

extracting with e.g. boiling water, washing extracted essence with chloroform dissolved in organic solvent, removing solvent and drying

Patent Assignee: MITSUI NORIN KK (MITS-N)

Number of Countries: 002 Number of Patents: 003

Patent Family:

Patent No Kind Date Applicat No Kind Date Week JP 59219384 19841210 JP 8394069 19830530 198504 Α Α US 4673530 A 19870616 US 84613093 Α 19840522 198726 JP 89044234 В 19890926 198942

Priority Applications (No Type Date): JP 8394069 A 19830530

Patent Details:

Patent No Kind Lan Pg Main IPC Filing Notes

JP 59219384 A 6

Abstract (Basic): JP 59219384 A

Green tea leaves are extracted in boiling water in 40-75% methanol aq. solution, 40-75% ethanol aq. soln. or 30-80% acetone aq. solution. The extracted essence is washed with chloroform and dissolved in an organic solvent. The organic solvent is distilled away and the essence is dried.

An instant green tea powder is pref. used. (2) Pref. organic solvents are ethyl acetate, n-butanol, MIBK and acetone. USE/ADVANTAGE - Natural antioxidant may be isolated from green tea leaves in a high yield. This is used in foods, cosmetics and petroleum prods. It has 10-20 times higher antioxidant activity than a conventional antioxidant dl-alpha-tocopherol. An instant green tea powder (100g) was dissolved in a boiling water (1000 ml), and then washed with the same amount of chloroform to remove caffein and dyes and an extracted aquoue solution (1100 ml) was obtained. This was treated three times with the same amount of ethyl acetate, and the ethyl acetate layers were combined and concentrated under reduced pressure. Afterwards, the ethyl acetate was distilled out with a small amount of water, to obtain a concentrated aqueous solution. This was then freeze-dried to obtain a solid antioxidant

Title Terms: NATURAL; ANTIOXIDANT; PRODUCE; GREEN; TEA; LEAF; EXTRACT; BOILING: WATER; WASHING; EXTRACT; ESSENCE; CHLOROFORM; DISSOLVE; ORGANIC;

SOLVENT; REMOVE; SOLVENT; DRY

Derwent Class: D13; D21

International Patent Class (Additional): CO7D-311/04; CO7G-017/00;

C09K-015/34; C11B-005/00

File Segment: CPI

Derwent WPI (Dialog® File 352): (c) 2006 Thomson Derwent. All rights reserved.

✓ Select All

X Clear Selections Print/Save S

d Send Results

Display Selected Free

#### 平1-44234許公 報(B2) ⑫特

⑤Int. Cl.⁴

識別配号

庁内整理番号

2000公告 平成1年(1989)9月26日

C 09 K // C 11 B 15/34 7215-4H 7106-4H

発明の数 1 (全6頁)

60発明の名称 天然抗酸化剤の製造方法

> 204等 顧 昭58-94069

**6**3公 開 昭59-219384

22出 顧 昭58(1983)5月30日 @昭59(1984)12月10日

@発 明 者 原 征 彦

静岡県静岡市駒形通5-11-8

の出 類 人 三井農林株式会社 東京都中央区日本橋室町3丁目1番20号

弁理士 久保田 藤郎 砂代 理 人

審査官 利郎 岡本

特開 昭59-45385 (JP, A) 多参考文献

1

# 切特許請求の範囲

1 茶葉を熱湯もしくは40~75%メタノール水溶 液および40~75%エタノール水溶液から選ばれた 1種の溶剤で抽出し、抽出成分を含む溶液をクロ ロホルムで洗浄し、次いで該抽出成分を有機溶媒 5 に転溶したのち、該有機溶媒を留去し、しかる後 乾燥することを特徴とする天然抗酸化剤の製造方 法。

茶葉がインスタント緑茶である特許請求の範 2 阻第1項記載の方法。

3 有機溶媒が酢酸エチル、n-ブタノール、メ チルイソブチルケトンおよびアセトンのいずれか である特許請求の範囲第1項記載の方法。

#### 発明の詳細な説明

本発明は天然抗酸化剤の製造方法に関し、詳し 15 製造方法である。 くは茶葉より天然抗酸化剤を収率よく製造する方 **法に関する。** 

本発明は茶の生理活性に関する研究を続けてお り、その過程で茶抽出液中に強力な抗酸化性画分 を確認した。そこで、該画分の分離・採取方法に 20 ついて検討を重ね、この抗酸化性画分を含む天然 抗酸化剤を高収率で製造する方法を見出し、本発 明に到達したのである。

古来より喫茶の薬効については様々な伝承がな にそれら成分と薬効との関係も次第に明らかにさ れてきた。たとえばカフエインの中枢神経賦活作 用、ビタミンCをはじめとする各種ピタミンの薬 2

効、茶タンニンの抗炎症作用、アシドーシスを防 ぐカリウムなどの可溶性無機塩類などである。ま た、茶カテキン類の抗酸化作用に関しても日本食 品工業学会誌、第10巻、第9号(1963年9月)、 第365~368頁などに言及されている。

しかしながら、茶葉から天然の抗酸化剤を工業 的に製造する方法に関しては従来全く報告されて いない。

本発明は茶葉を熱湯もしくは40~75%メタノー 10 ル水溶液および40~75%エタノール水溶液から選 ばれた 1 種の溶剤で抽出し、抽出成分を含む溶液 をクロロホルムで洗浄し、次いで該抽出成分を有 機溶媒に転溶したのち、該有機溶媒を留去し、し かる後乾燥することを特徴とする天然抗酸化剤の

本発明の原料である茶葉としては各種形態のも のがあり、たとえば茶生葉、不発酵茶、半発酵 茶、煎茶、インスタント緑茶などを挙げることが できる。

次に、抽出に用いる熱湯とては80℃以上の温度 のものが好ましい。また、メタノール水溶液など の含水有機溶剤については上記した濃度のものを 用いることが必要であり、この範囲外の濃度のも のでは後述するように抽出効率が低下する。な されており、近年に至り茶成分の単離が進むと共 25 お、他の有機溶剤を使用した場合も同様に良好な 結果が得られない。抽出は天然抗酸化剤の有効成 分である茶タンニンが十分に抽出できる条件の下 に行なえばよく、通常は5分以上、好ましくは10 分~24時間抽出を行ない、必要に応じて攪拌等の 補助的手段を加えることにより抽出時間を短縮す ることができる。

次いで、抽出成分を含む溶液をクロロホルムで 洗浄する。クロロホルムの使用量は該溶液と当量 5 程度が適当である。クロロホルムによる洗浄によ つて該溶液中のカフエイン、葉緑素などが除かれ る。なお、色素類の除去が不十分である場合、少 量の活性炭で処理することにより十分に除去する 溶させるが、この操作は常法によつて行なえばよ い。なお、有機溶媒としては種々のものを使用し 得るが、本発明者が行なつた実験では酢酸エチ ル、n―ブタノール、メチルイソブチルケトン、 アセトンなどが好適であり、特に酢酸エチル、ア 15 化防止剤未添加) に対する抗酸化試験 (AOM法 セトン (塩析) が好ましい。 有効成分を転溶させ た後、減圧蒸留によつて有機溶媒を留去する。し かる後、残留成分を乾燥することにより目的とす る天然抗酸化剤が得られる。乾燥処理は各種の態 様で行なうことができ、製品の使用目的等を考慮 20 本発明の天然抗酸化剤の $10\sim20$ ppmはdl=lpha=1して適当な処理法を選定すべきである。通常は、 凍結乾燥もしくは噴霧乾燥が適用され、いずれも 既知の条件で処理すればよい。かくして、粉末 状、フレーク状などの形態の製品が得られる。こ の製品は、いわゆる茶タンニンを含有しており、 25 その量は抽出条件等により異なるが、一般的に約 30%以上(茶成分公定分析法による)であり、通 常の操作では70%程度含まれ、たとえば後記する 実施例1の場合は72%含有しており、その内訳は (一) エピガロカテキンガレートを主成分とし、 30 50ppmの添加により顕著な酸化防止効果を示す。 他に(一) エピガロカテキン、(一) エピカテキ ンガレート、(一) エピカテキン等を少量ずつ含 有していることが判明した。

本発明により得られる天然抗酸化剤は水に易溶 とにより油脂分にも容易に溶解させることができ る。したがつて、この天然抗酸化剤を食品用酸化 防止剤として用いるときは、水溶性食品にも油溶 性食品にも使用することができる。本発明の天然 抗酸化剤は食品のほか、化粧品、石油製品などの 40 食品以外のものに対しても有用である。しかも、 本発明により得られる天然抗酸化剤は、既知の代 表的な酸化防止剤であるdlーαートコフエロール とAOM法にて比較した場合、約1/10~1/20の使

用量で相応する酸化防止効果を発揮するというす ぐれた特色がある。

次に、本発明を実施例により詳しく説明する。 実施例 1

インスタント緑茶100gを熱湯1000叫に加えて 完全に溶解させた。次に、同量のクロロホルムで 洗浄してカフエイン、色素類を除き抽出水溶液 1100㎡を得た。これを同量の酢酸エチルで3回処 理して抽出成分を転溶した。酢酸エチル層を合併 ことができる。その後、抽出成分を有機溶媒に転 10 して減圧濃縮し、さらに少量の水を加えて酢酸エ チルを留去して濃厚水溶液を得た。この濃厚水溶 液を常法により凍結乾燥して固形分26.98を得 た。固形分中のタンニン純度は72%であつた。

> このようにして得た天然抗酸化剤のラード(酸 による)を行なつた。試験結果を市版のdl-α-トコフェロールおよびブチルヒドロキシアニゾー ル (以下、「BHA」と略記する。) についての結 果と共に第1図に示す。図から明らかなように、 コフエロール200ppmあるいはBHA50ppmに相当 する酸化防止効果を示す。

> また、市販サラダオイルに対する本発明の天然 抗酸化剤の抗酸化試験(AOM法による)を行な つた。試験結果を市販のdlーαートコフエロール およびBHAについての結果と共に第2図に示す。 図から明らかなように、dlーαートコフエロール およびBHAは市販サラダオイルに対して酸化防 止効果を発揮しないが、本発明の大然抗酸化剤は 実施例 2

煎茶100gを50%エタノール水溶液1000叫中で 10分間攪拌しながら抽出を行なつた後、濾過によ り茶葉を除いて約1000元の滤液を得た。この溶液 であり、また少量のエタノールに予め溶解するこ 35 に同量のクロロホルムを加え攪拌してカフエイ ン、色素類をクロロホルムーエタノール層中に移 し、水―エタノール層約800元を得た。この水― エタノール層を同量の酢酸エチルで3回処理し、 酢酸エチル層を合併して減川濃縮し、次いで少量 の水を加えて酢酸エチルを留去して濃厚水溶液を 得た。この濃厚水溶液を凍結乾燥して固形分11.9 gを得た。間形分中のタンニン純度は72%であつ た。

実施例 3

5

茶生薬200gを蒸煮し酵素を失活させたものを70%メタノール水溶液と共にミキサー中で10分間 提拌、粉砕したのち遠心分離を行なつて上清液770 mを得た。この溶液を同量のクロロホルムで洗いカフエイン、色素類をクロロホルムーメタノール層中に移し、水ーメタノール層690 mlを得た。この水ーメタノール層を同量の酢酸エチルで3回処理したのち酢酸エチル層を合併し、減圧濃縮した。次いで、これに少量の水を加えて酢酸エチルを留去し濃厚水溶液となし、しかる後常法により凍結乾燥して固形分7.6gを得た。この固形分中のタンニン純度は51%であつた。

#### 実施例 4

インスタント緑茶100 g を60%メタノール水溶 有機溶媒を留去し、 液1000叫で10分間攪拌しながら抽出処理した。次 15 果を第1表に示す。 に、不溶分を遠心分離により除き920叫の上清液\* 6

\*を得た。上清液を同量のクロロホルムで洗浄して カフエイン、色素類をクロロホルム層に移し水ー メタノール層820 叫を得た。しかる後、この水ー メタノール層を同量の酢酸エチルで3回処理し、 酢酸エチル層を合併して減圧濃縮した。次いで、

5 酢酸エチル層を合併して減圧機縮した。次いで、これに少量の水を加えて酢酸エチルを留去し濃厚水溶液となし、さらに凍結乾燥を行ない固形分43.0gを得た。この固形分中のタンニン純度は58%であつた。

## 10 実施例 5

インスタント緑茶15gを100mの熱湯に溶かし、同量のクロロホルムで洗浄した後、所定の有機溶媒470mlを用いて抽出成分を転溶させた。次いで、有機溶媒を留去し、乾燥物の分析を行なつた。結果を第1表に示す。

	酢酸エチル	nーブタノール	メチルイソブ チルケトン	アセトン
固形分量 (g)	3, 92	6, 13	4.57	7.03
固形分抽出率(%)	26, 1	40.9	30.5	46.9
タンニン量 (g)	2,72	3, 51	3.02	3,65
固形分中のタンニ ン量 (%)	69. 4	57,3	66.1	51.9
備考	取扱い易い	抽出液がコロ イド状になる	濃縮に長時間 を要する	収扱い易い

#### 実施例 6

この例では抽出溶剤の種類と濃度によるタンニ 30 ン抽出量の変化について検討した。煎茶もしくはインスタント緑茶10 g を抽出溶剤100元で 1時間抽出したときのタタンニン抽出量を、茶公定分析法(茶葉100mgを熱湯100元中で30分間煮沸)によるタンニン量を100としたときの相対値として示 35 した。

第2表 (煎茶)

	[		禮	度	(%)		
	30	40	50	60	70	75	80
メタノール	51	63	71	80	79	79	79
エタノール	49	76	77	80	82	74	68
熱 湯	83						

			禮	度	(%	)	
	30	40	50	60	70	75	80
メタノール	*	83	89	94	81	65	**
エタノール	*	90	95	89	88	64	**
熱湯	100						

\* エマルジョン形成

\*\* クロロホルムと均一層となる

なお、インスタント緑茶を各種溶剤水溶液で処 型する場合、不溶性高分子類を予め除去できると いう利点がある。

## 参考例

茶タンニンの構成成分である(一) エピガロカ

8

テキンガレート (「EGCg」と略記する。)、(一) エピガロカテキン (「EGC」と略記する。)、(一) エピカテキンガレート (「ECg」と略記する。) および (一) エピカテキン (「EC」と略記する。) 5 の各々について実施例 1 と同様にラードに対する 抗酸化試験を行なつた。結果を第3図に示す。図 から明らかなように、各成分とも抗酸化能を有し ている。

# 図面の簡単な説明

10 第1図はラードに対する各種酸化防止剤の抗酸 化試験の結果を示すグラフ、第2図はサラダオイ ルに対する各種酸化防止剤の抗酸化試験の結果を 示すグラフである。第3図はラードに対する茶タ ンニン構成成分の抗酸化試験の結果を示すグラフ 15 である。





